

**МИНИСТЕРСТВО ЗДРАВООХРАНЕНИЯ РОССИЙСКОЙ ФЕДЕРАЦИИ****ОБЩАЯ ФАРМАКОПЕЙНАЯ СТАТЬЯ****Хлориды****ОФС.1.2.2.2.0009.15****Взамен ст. ГФ XI, вып.1**

Растворы хлоридов в зависимости от их концентрации взаимодействуют с раствором серебра нитрата с образованием белого творожистого осадка, с появлением белого помутнения или опалесценции, не исчезающих при прибавлении азотной кислоты и легко исчезающих при прибавлении раствора аммиака. Предел чувствительности реакции 0,1 мкг/мл хлорид-иона. При концентрации хлорид-иона 2 мкг/мл получают хорошо заметную опалесценцию.

*Испытуемый раствор.* 10 мл раствора, приготовленного, как указано в фармакопейной статье.

*Эталонный раствор.* 10 мл стандартного раствора хлорид-иона (2 мкг/мл).

К испытуемому и эталонному растворам прибавляют по 0,5 мл азотной кислоты и 0,5 мл серебра нитрата раствора 2 %. Перемешивают и помещают пробирки в темное место. Через 5 мин сравнивают опалесценцию растворов.

Опалесценция, появившаяся в испытуемом растворе, не должна превышать опалесценцию эталонного раствора.

***Стандартные растворы хлорид-иона***

*Стандартный раствор 400 мкг/мл хлорид-иона.* Около 0,659 г (точная навеска) натрия хлорида, доведенного до постоянной массы путем прокаливанию при 500 – 600 °С, помещают в мерную колбу вместимостью

1000 мл, растворяют в воде, доводят объем раствора водой до метки и перемешивают.

*Стандартный раствор 2 мкг/мл хлорид-иона.* 5 мл стандартного раствора (400 мкг/мл хлорид-иона) помещают в мерную колбу вместимостью 1000 мл, доводят объем раствора водой до метки и перемешивают. Раствор используют свежеприготовленным.